

# 本国特許庁

PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT

王添付の書類は下記の出願書類の謄本に相違ないことを証明する。 nis is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed this Office.

顧年月日 te of Application:

1981年4月13日

願 番 号 lication Number:

昭和56年特許願第55231号

顧 人 \cant(s):

三 共 株 式 会 社

19

月 / 0 日

特許庁長官 Director-General, Patent Office

島田春





2.00回图 圖200回

特 許 願

(特許法第38条ただし書(1) の規定による特許出願)

昭和56年4月13日

(5,400円) 特許庁長官

島河田 )春 樹 殿



1. 発明の名称

セフアロスポリン誘導体およびその製造法

- 2. 特許請求の範囲に記載された発明の数
  - 東京都品们包公司工艺自企番58号

氏 名

居所

中 真 箕 雄

(外 4 名)

4. 特許出願人

3. 発

住所 〒103 東京都中央区日本橋本町3丁目1番地の6

名称

(185) 三共株式会社

代表者 取締役社長 河村 喜典

5. 代 理 人

居所 〒140 東京都品川区広町1丁目2番58号 三共株式会社内

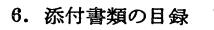
電話 492-3131

氏名

弁理士

(6007)

樫出、庄



(1) 明細書特款

(3) 委任状出版第二

(4) 顯書副本僧 戸歌

1 通

なし

1 通

1 通





7. 前記以外の発明者、特許出願人または代理人

氏名 藻型 经

居所 / 同 所

任名 省演賞美

居所 同 所

氏名 智原資任

居所 同 所

氏名 红龙 有

明 細 藿

1. 発明の名称

セフアロスポリン誘導体およびその製造法

- 2 特許請求の範囲
  - (1) 式

「式中、R1は置換基を有していてもよいフェール基または低級アルーを、R2は低級アルーを、R2は低級アルカを、R3は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、のロゲン原子、アジド基、アルオキシ基、カルバモイルオキシ基、置換されていてもよい複素環チオ基を示す。)を、でOOR4はエステル化されていてもよいカルボキシルは基を示す。)で表わされるセフアロスポリン

ド導体。



(2) 式

R<sub>1</sub> SO<sub>2</sub>O CH<sub>2</sub> COC COOH N OR<sub>2</sub> (シン型)

「式中、R1 は置換基を有していてもよいフェール基または低級アルキル基を、R2 は低級アルキル基を、R2 は低級アルキル基を示す。」で表わされるアルコキシイミノ酪酸誘導体。

#### (3) 式

R<sub>1</sub> SO<sub>2</sub> O CH<sub>2</sub> C O C - C O O H N O R<sub>2</sub> (シン型)

「式中、R1は置換基を有していてもよいフェニル基または低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を示す。」で表わされるアルコキシイミノ酪酸またはそのカルポキシル基における反応性誘導体と式





【式中、R3は水家原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、または式 -CH2R5 ( は水家原子、水酸基、低級アルコキンストは水家原子、水酸基、低級アルコキンストンのでは、アジド基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、置換されていまるよいが表表を示す。)を、COOR4はエステル化されていてもよいカルボキシルはエステル化される「-アミンを特徴となった。)で表体とを反応させることを特徴とする式

〔式中、R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>および cooR<sub>4</sub> は前述したものと同意義を示す。〕で表わされるセフアロスポリン誘導体の製造法。

## (4) 式



〔式中、R2,R3 および COOR4 は前述したものと同意義を示す。〕で表わされるセファロスポリン誘導体の製造法。

発明の詳細な説明本発明は 式



「式中、R1 は置換されていてもよいフェニル基または低級アルキル基、R2 は低級アルキル基、R3 は水素原子、ヘロゲン、水酸基、低級アルコキシ基、または式ーCH2R5 (式中、R5 は水素原子、水酸基、低級アルコキシ基、ヘロゲン、アジド基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシジド基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシントを、置換されていてもよいカルボキシル基を示す。」で表わされるセフアロスポリンル基を示す。」で表わされるセフアロスポリンル基を示す。」で表わされるセフアロスポリントの会成中間体、それらの製造法、および上配化合物(1)とチオ尿素とを反応させる式

〔式中の配号は前記と同意義を示す。〕で表わ



される、7-〔2-(2-アミノチアソール-4-イル)-2-(シン)-アルコキシイミノアセトアミド〕セフアロスポリン誘導体の製造法に関する。

現在、いくつかのセフアロスポリンはペニシ リンと共に優れた抗菌剤として広く感染症の治 療や予防に用いられているが、更に抗菌活性の 強いもの、抗菌スペクトルの広いもの、或は経 口投与可能なものなどを見出す目的で研究が盛 んに行われている。その結果、上記』式で表わ される化合物の中で、例えば Cefotaxime (R2が メチル基、Rg がアセトキシメチル基、R4 が水 索またはナトリウム)、 Cofmonoxime  $(R_2 m y)$ チル基、 Rg が(1-メチルテトラゾール--- イル)チオメチル基、R4が水累またはナトリウ ム)、Celtizoxime(R<sub>2</sub>がメチル基、R<sub>5</sub>が水素 原子、Raが水素またはナトリウム)と呼ばれる 化合物はいづれも抗菌活性が強く、抗菌スペク トルも広いととが見出されたために現在臨床試 験が行なわれている。



さらに、R2が低級アルキル基、R3が低級アルコキシメチル基であり、000R4が生理的条件下で脱離されるエステルを表わす新規化合物が、抗菌活性が強い経口剤として有用であることが本願発明者らによつて見出されている(特願昭55-136449号)。

一方とれらの製法に関しても既にいくつかの 方法が知られている。例えば、テトラヘドロン、 3 4 巻 、 2233 頁 乃 至 2243 頁( 1978 年 )、ザ・ ジャーナル・オブ・アンチバイオチックス 34 102293号、同53-34795号、同54-98795号 等に記載されている。これらの方法を大別する と、前記』式の7位の側鎖である2-(2-ア ミノチアソールー4ーイル) - 2 - アルコキシ イミノアセチル部分を別途合成しておいて7-アミノセファロスポリンに結合させる方法と、 α - ハロケトンとチォ尿素との反応を利用して 最終にアミノチアソール部分を形成させる方法 になる。との場合重要なととは工業的に製造可



能なことと、7位側鎖のアルコキシイミノ部分の抗菌活性の面で不必要な異性体であるアンチ型化合物の副生を抑えることである。

本発明者らの研究によると、上記方法における前者の方法はアンチ異性体の生成率が多く、後者の方法は文献(ザ・ジャーナル・オブ・アンチバイオチツクス、34巻、189 頁乃至190頁)によれば極めて収率が悪い。このような状況のため本発明者らは前記式』を有する化合物の工業的な製法の研究を行ない、高収率で目的化合物が得られる本発明を完成した。

すなわち、式回

「式中の配号は前記と同意義を示す。」で表わ される新規な4-スルホニルオキシー3-オキ ソー2-アルコキシイミノ酪酸(シン異性体) またはその反応性誘導体と式(m)

$$H_2N \longrightarrow R_3$$
 (IV)

「式中の記号は前記と同意義を示す。」で表わされる 7 - アミノセフアロスポリン誘導体とを反応させると高収率で新規な化合物(I)が得られ、この化合物(I)にチオ尿素を反応させると高収率で目的とするシン型の化合物(II)が製造されることを見出した。

すなわち、本発明は、

- (1) 4-アリール(またはアルキル)スルホニルオキシー3-オキソー2-アルコキシイミノ酪酸 (B)
- (2) 1-(4-アリール(またはアルキル)スルホニルオキシー3-オ牛ソー2-アルコキシイミノブチリルアミノ)セフアロスポリン誘導体 (1)
- (3) 化合物(1)の反応性誘導体と 7 アミノセフアロスポリン誘導体例とを反応させることを特徴とする式(1)で表わされる化合物の製造法
   (4) 化合物(1)とチオ尿素とを反応させることを特徴とする 7 [2 (2 アミノチアソールー4 イル) 2 (シン) アルコキシ



イミノアセトアミド」セフアロスポリン誘導体(II)の製造法に関するものである。

式(I), (II) において R1 はメチル、エチル、プロ ピル、イソプロビル、n-プチル、イソプチル、 nーペンチル、nーヘキシル基のような炭素数 1乃至6の低級アルキル基またはフェニル基を 示し、フェニル基は置換基を有していてもよい。 すなわちメチル、エチル基のような低級アルキ ル基、メトキシ、エトキシ基のような低級アル コキシ基、塩素、臭素のようなハロゲン原子で 置換されていてもよく、置換基の数は1~5で、 複数の場合は同一種類でなくてもよい。通常尽 として好適なものはフェニル、パラメチルフェ ニル、メチル基等である。式(I),(I)においてRo はメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、 n ープチル、イソプチル、nーペンチル、n -ヘキシル基のような炭素数1~6の低級アルキ ル基を示すが、特にメチル基が好適である。R3 は水素原子、クロル、プロムのようなハロゲン 原子、水酸基、メトキシ、エトキシ基のような

低級アルコキシ基、または置換されていてもよ いメチル基 (式-CH<sub>2</sub>R<sub>5</sub>)を示し、置換基 R<sub>5</sub> と しては水酸基、メトキシ、エトキシ、n-プロ ポキシ、イソプロポキシ基のような低級アルコ 中シ基、クロル、プロムのようなハロゲン原子、 アジド基、アセチルオキシ、プロピオニルオキ シ、3-オキソプチリルオキシ基などの置換さ れていてもよい炭素数2~4の低級脂肪族カル ポン酸アジルオキシ基、カルバモイルオキシ基、 またはヘテロ環チォ基等があげられる。ことに ヘテロ環とは O , S または N から選ばれた 1 ~ 4個の異種原子を含有する5~6員環であつて、 N原子はオキシド化されていてもよい。これら の異項環としては、たとえばピリジン、N-オ キシピリジン、ピリミジン、ピリダジン、 1, 2, 4 - トリアソロン、チアソール、1,2,3 - チアジ アソール、1,3,4ーチアジアソール、1,3,4ー オキサジアソール、トリアソール、1 H-テト ラソール等があげられる。またとれらヘテロ環 上にメチル、エチル等の低級アルキル基、水酸



キシ、エトキシ等の低級アルコキシ基、 カルポキシル基、カルバモイル基、カルボキシ メチル基、スルホメチル基、ジメチルアミノエ チル基等の置換基を有していてもよい。 COOR4 で表わされるエステル化されていてもよいカル ポキシル基とは、カルボキシル基またはそのナ トリウム、カリウム、ジシクロヘキシルアミン 塩等のアルカリ、アルカリ土類金属などの無機 塩若しくは有機塩、さらにはエステル化された カルボキシル基を意味する。このようなエステ ルとしては、たとえばメチル、エチル、第3級 プチル、ベンジル、フエナシル、トリメチルシ リル、ペンスヒドリル、フェニル若しくはメト キシメチル エステルのような製法における保護 基を形成するエステルあるいはフタリジル、ア ルカノイルオキシメチル(たとえばアセトキシ メチル、プロピオニルオキシメチル、ピバロイ ルオ中シメチル、ペンソイルオキシメチル基等) 若しくはαーエトキシカルボニルオキシエチル のような生理的条件下で脱離されるエステルな

どが用いられる。

つぎに本発明の反応について説明する。化合物(I)は新規な物質であり、例えば R<sub>1</sub> が 4 - メチルフェニル基、R<sub>2</sub> がメチル基で示される化合物(Ia)は以下のルートで合成した。

BrCH2 COCH2 COO-t-Bu + TsOAg

$$\frac{(CH_3)_2SO_4}{} > TsOCH_2COCCOO-t-Bu \xrightarrow{H^+}$$

$$0CH_3$$

TBOCH<sub>2</sub> COC-COOH

N
OCH<sub>3</sub> (
$$I_a$$
)

化合物(I) と例を反応させて(I) を得る反応において、(II) は遊離のままあるいはその反応性誘導体として使用されるが、遊離のまま使用する場合には適当な縮合剤を用いる。縮合剤としてはN,N'ージンクロヘキシルカルボジイミドのようなジ置換カルボジイミド類、N,N'ーカルボ



ニルイミダゾールのようなアソライド化合物。 N-エトキシカルボニル-2-エトキシ-1,2 ージヒドロキノリン、オキシ塩化燐、アルコキ シアセチレンなどの脱水剤、ジメチルホルムア ミドとオキシ塩化燐から調整されるピルスマイ ヤー試薬などがあげられる。式(11)を有する化合 物の反応性誘導体としては酸ヘライド、酸無水 物、混合酸無水物、活性エステル、活性アミド、 酸アジド等が用いられる。混合酸無水物として は炭酸モノメチルエステル、炭酸モノイソプチ ルエステルなどの炭酸モノエステルとの混合酸 無水物やピバリン酸やトリクロル酢酸などのハ ログンで置換されていてもよい低級アルカン酸 との混合酸無水物などが使用され、活性エステ ルとしては、たとえばローニトロフエニルエス テル、ペンタクロルフエニルエステル、N-ヒ トロキシフタルイミドエステル、N-ヒドロキ シペンズトリアソールエステルなどが用いられ る。反応は一般に適当な溶媒中で行なわれる。 溶媒としては反応に影響を与えないものであり



れば限定なく、例えばアセトン、テトラヒドロフラン、ジオキサン、酢酸エチル、クロロホルム、ジクロルメタン、ジメチルホルムアミド、アセトニトリル、水などまたはこれらの混合物が用いられる。

本反応において使用される反応性誘導体の種 類によっては必要に応じ塩基を存在させるとと がある。塩基の例としてはアルカリ金属化合物 例えば重炭酸ナトリウム、重炭酸カリウム、炭 ム、炭酸カリウムなど、脂肪族、芳 含窒素複素環塩基例えばトリエチルアミ ジメチルアニリン、N-メチルピペリジン、 N-メチルピロリジン、ピリジン、コリジン、 ルチジンがあげられる。反応温度に特に限定は ないが通常反応は室温又は冷却下で行なわれる。 反応に要する時間は主としてアシル化方法の種 類、反応温度等によつても異なるが通常十分乃 至数十時間である。反応終了後、式(I)を有する 化合物は常法によつて反応混合物から採取され る。必要に応じて再結晶、クロマトグラフィー



等によつて精製することもできるが、分離する ことなく次の工程の原料として使用することも できる。

化合物(1)とチオ尿素とを反応させて化合物(1) を製造する反応は、通常適当な溶媒中で両者を 接触させることによつて行なわれる。使用され る溶媒は本反応に悪影響を与えないものであれ ば限定はないが、たとえば水、メタノール、エ 、ジメチルホルムアミド、ジメチルア トアミド、アセトン、アセトニトリルのよ な溶媒またはこれらの混合物が用いられる。反 応を促進、完結させるために場合によつては酢 酸ソーダ、重炭酸ソーダのような塩基を加える 方がよい場合もある。反応温度に特に限定はな いが、通常室温で行なりととができる。反応時 間は反応条件にもよるが通常数十分 数時間で ある。反応終了後、生成した(II)は常法によつて 反応混合物から採取される。たとえば減圧濃縮、 抽出、再沈澱、クロマトグラフイーなどによつ て単離するととができる。







本発明の方法により製造される化合物(I)としては、たとえば

- (1) 7 (4 パラトルエンスルホニルオキシー3 オキソー2 メトキシイミノプテリルアミノ) 3 セフエム 4 カルボン酸
- (2) 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシ -3-オキソー2-メトキシイミノブチリル アミノ)-3-メチル-3-セフエム-4-カルボン酸
- (3) 7 (4 パラトルエンスルホニルオキシ - 3 - オキソー 2 - メトキシイミノブチリル アミノ)セフアロスポラン酸
- (4) 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシー3-オキソー2ーメトキシイミノブチリルアミノ)-3-(1-メチルー1H-テトラ・ゾール-5-イル)チオメチルー3ーセフエム-4-カルボン酸
  - (5) 7 (4 パラトルエンスルホニルオキシー3 オキソー2 メトキシイミノブチリルアミノ) 3 (4 メチルー5 オキソー



6 - ヒドロキシー 4,5-ジヒドロー 1,2,4 -トリアジン - 3 - イル)チオメチル - 3 - セ フエム - 4 - カルボン酸

- (7) 7 ( 4 メタン スルホニルオキシ 3 オキソ 2 メトキシイミノブチリルアミノ) セフアロスポラン酸
- (8) 7 (4-フエニルスルホニルオキシー3 -オキソー2-メトキシイミノブチリルアミ ノ)-3-(2-メチルー1,3,4-チアジア ゾールー5-イル)チオメチルー3-セフエ ムー4-カルボン酸
- (9) 7 (4 パラトルエンスルホニルオキシ - 3 - オキソー 2 - メトキシイミノブチリル アミノ) - 3 - メチルー 3 - セフエムー 4 -カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステ



- 10 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシ -3-オキソー2-メトキシイミノブチリル アミノ)-3-メトキシメチル-3-セフエ ム-4-カルボン酸 ビバロイルオキシメチ ルエステル
- (1) 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシ -3-オキソー2-メトキシイミノブチリル アミノ)-3-セフエム-4-カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステル
- (2) 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシー3-オキソー2-メトキシイミノブチリルアミノ)-3-メトキシメチルー3ーセフェム-4-カルボン酸 ベンズヒドリルエステル
- (13) 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシ -3-オキソー2-エトキシイミノブチリル アミノ)-3-メトキシメチル-3-セフェ ム-4-カルボン酸 メトキシメチルエステ ル
- 14 7-(4-パラトルエンスルホニルオキシ



-3-オキソー2-メトキシイミノブチリルアミノ)-3-カルバモイルオキシメチルー3-セフエム-4-カルボン酸 ベンジルエステル など(いずれもシン型)がある。

本発明の方法により製造される化合物(II) としては、たとえば

- (1) 7-[2-(2-アミノチアゾール-4-イル)-2-メトキシイミノアセトアミド]-3-セフエム-4-カルボン酸
- (2) 7-[2-(2-アミノチアゾールー4ー イル)-2-メトキシイミノアセトアミド] -3-メチル-3-セフエム-4-カルボン 酸
- (3) 7-〔2-(2-アミノチアゾール-4-イル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕 セフアロスポラン酸
- (4) 7-(2-(2-アミノチアゾールー4ーイル)-2-メトキシイミノアセトアミドリー3-(1-メチルー1 H-テトラゾールー5-イル)チオメチルー3-セフエムー4-



カルボン酸

- (5) 7-〔2-〔2-アミノチアゾールー4ー イル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕 -3-メトキシメチル-3-セフエム-4-プルボン酸
- (6) 7-[2-(2-アミノチアゾールー4ー イル)-2-メトキシイミノアセトアミド) -3-(4-メチルー5-オキソー6-ヒド ロキシー4,5-ジヒドロー1,2,4-トリアジ ンー3-イル)チオメチルー3-セフエムー 4-カルボン酸
- (7) 7-〔2-(2-アミノチアゾール-4-イル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕 -3-メトキシメチル-3-セフエム-4-カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステ
- (8) 7-〔2-(2-アミノチアゾール-4-イル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕 -3-メトキシメチル-3-セフェム-4-カルボン酸 ベンズヒドリルエステル



- (9) アー〔2-(2-アミノチアゾールー4ーイル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕
   -3-メトキシメチル-3-セフエム- 4ーカルボン酸 イソプチリルオキシメチルエステル
- (10) 7-〔2-(2-アミノチアゾールー4ーイル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕
  -3-メトキシメチルー3-セフエムー4ーカルボン酸 1-エトキシカルボニルオキシエチルエステル
- (1) 7-[2-(2-アミノチアゾール-4-イル)-2-エトキシイミノアセトアミド] -3-メトキシメチル-3-セフエム-4-カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステ ル



次に参考例および実施例をあげて本発明の化合物の製造方法を具体的に説明するが、本発明はこれによつて限定されるものではない。 参考例1

- プロモー 3 - オキソ酪酸ターシャリーブ チルエステル・7.19とパラトルエンスルホン酸 銀 9.458 を 5 0 ml の乾燥アセトニトリルに加え 光を遮断して室温で3日間攪拌する。反応液を 沪過し沪液を減圧 濃縮する。得られた油状物を 含む結晶を酢酸エチルに溶かし不溶物を沪過し て除く。戸液を減圧濃縮すると褐色油状物が得 られる。油状物をシクロヘキサン一酢酸エチル を展開溶媒とするシリカゲルカラムクロマトで 分離精製 し得られた無色油状物をエーテル - n - ヘキサンから再結晶すると、4 - パラトルエ ンスルホニルオキシー3-オキソ酪酸ターシャ リープチルエステルが無色柱状晶として45分 得られた。融点 67~69℃

NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta$  ppm :

1. 4 3 ( 9 H , s , tert-Butyl)



2.43(3H, s, CH<sub>3</sub>-O)-)

3. 4 3 ( 2 H , s ,  $-CH_2 CO_2 tBu$  )

4.60 (2 H, s, -SO<sub>2</sub> O CH<sub>2</sub> CO-)

7.20~7.90(4日,ベンゼン環)

元素分析值 C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>S

計算值: C 54.92 ; H 6.15 ; S 9.78

実測値: C 55.03; H 6.07; S 9.86

## 参考例 2



ーシャリーブチルエステルが 1.669 得られた。 融点 106 ~ 108℃(分解)(再結晶溶媒,エーテルー石油エーテル)

NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta_{ppm}$ :

- 1. 5 2 ( 9 H , s , tert-Butyl )
- 2. 4 3 ( 3 H , s , CH<sub>3</sub>—O— )
- 5.04(2H,s,-SO<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CO-)
- 7.20~7.92(4日,ベンゼン環)

10.23 (1 H , s , -CO-C-CO )

分析值 C<sub>15</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>7</sub>S

計算值: C 50.48; H 5.36; N 3.92; S 8.98

実測値: C 50.62; H 5.08; N 3.83; S 8.97

## 参考例 3

4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - ハイドロオキシイミノ酪酸ターシャリープテルエステル 1.668を20 nll の乾燥アセトンに溶解し氷冷下 960 ng の無水炭酸カリウムと 0.466 nll のジメチル硫酸を加え、室温で3時間攪拌する。反応液を200 nll の氷水中に注ぎ、メチレンクロライドで抽出する。抽出液を食塩



水で洗い、硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮すると褐色油状物が得られる。これをシクロヘキサン一酢酸エチルを展開溶媒とするシリカゲルカラムクロマトで分離精製すると、淡黄色油状物として4ーパラトルエンスルホニルオキシー3ーオキソー2ー(シン型)メトキシイミノ酪酸ターシャリーブチルエステルが650m9得られた。NMR(CDCℓ<sub>3</sub>)δppm:

- 1.50(9H,s,tert-ブチル)
- 2.43(3H, B, CH3-O)
- 4.07(3H,s, $^{\prime\prime}_{\rm N-OCH_3}$ )
- 5.05 (2H, s, -SO<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CO-)
- 7.20~7.90(4日,ベンゼン環)

## 参考例 4

4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸ターシャリープチルエステル 478 写を1 mlのメチレンクロライドに溶かし2 mlのトリフロロ酢酸を放ける。メチレンクラケイドと過剰のトリフロロ酢酸を減圧留去し得ら



れた褐色油状物をイソプロピルエーテルに溶解し放置すると、4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸が無色結晶として178 写得られた。

融点 131~132℃(分解)

元 素 分 析 值 C<sub>12</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>7</sub>S

計算值: C 45.72; H 3.84; N 4.45; S 10.18

実測値: C 45.50; H 3.92; N 4.32; S 9.98

NMR (d- $\delta$  acetone)  $\delta$  ppm:

2.47 (3 H , s , CH<sub>3</sub>-O-)

4.10 (3 H, s,  $"-OCH_3"$ )

5. 20 (2 H , s ,  $-80_2 \circ CH_2 \circ C$ )

7.25~7.95(4日,ベンゼン環)

9.80 (1 H, b.s,  $-CO_2 \frac{H}{H}$ )

## 寒施例1

4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸 464 mgを塩化メチレン2 0 ml に懸濁し - 5℃ に冷やし0.204 ml のトリエチルアミンを加え5分間攪拌すると溶液となる。この溶液に0.17 ml のオキ



ザリルクロリドと1滴のジメチルホルムアミド を加え -5℃ で 2 0 分間攪拌する。溶媒を留去 4 - パラトルエンスルホニルオキシ 3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイ リドを得る。一方で ーアミ キシメチルー3ーセフエムー4-カルボン酸ビ バロイルオキシメチルエステル・パラトルエン スルホン酸塩 530 吻を 2 0 配の塩化火 溶かし-5℃で0.394 ml 上記酸クロリドを10㎡の塩化メチレン溶解し た液を加える。 -5℃ で5分間攪拌した後溶媒 を濃縮する。得られた残渣を酢酸エチルに溶か し希塩酸水で洗り。硫酸マクネシウムで乾燥後 濃縮すると褐色油状物が得られる。これをシク ロヘキサン一酢酸エチルを展開溶媒とするシリ カゲルカラムクロマトで分離精製すると、7 4-パラトルエンスルホニルオキシー3-オ - 2 - (シン型)メトキシイミノブチリル アミノ)-3-メトキシメチル-3-セフエム - カルボン酸 ピバロイル オキシメチルエス



テルが無色泡状物として510 写得られた。

NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta$  ppm :

- 1.22(9H,s,tert-プチル)
- 2.43 (3 H, s, CH<sub>3</sub>-(O)-)
- 3.30(3H, s, 3位-OCH<sub>3</sub>)
- 3.51 (2 H,s,2位-CH $_2-$ )
- 4.10(3H,s, $_{\rm N-O\,CH_3}^{\prime\prime}$ )
- 427(2H,s,3位-CH<sub>2</sub>-)
  - 4.97 (1H, a, J = 5.0, 6位-H)
  - 5.07 (2 H, s, -SO<sub>2</sub> O CH<sub>2</sub> CO-)
  - 5.53~5.97(3H,m,7位-Hとエステルの

 $-0 \text{ CH}_2 \text{ O}-$  )

7.20~7.93(5 H, m, 7位-N世-とベンゼン環) 実施例 2

実施例1の方法で調整した4-パラトルエンスルホニルオキシー3-オキソー2ー(シン)-メトキシイミノ酪酸クロリドを塩化メテレン10mlに溶かした溶液を、7-アミノー3-メチルー3-セフエム-4-カルボン酸ピバロイルオキシメチルエステル塩酸塩 450 mg とジエチ



ルアニリン 0.4 配を塩化メチレン 2 0 配にとかして5℃に冷却した液に加える。室温で 1 5 分間攪拌後反応液を希塩酸で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮し、残留物をシリカゲルカラムクロマトで精製すると、7 - (4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シンストキシイミノブチリルアミノ) - 3 - メチルー3 - セフエムー4 - カルボン酸 ピーフィルオキシメチルエステルが淡黄色粉末として得られた。収量 430 啊

NMR (CDC $\ell_3$ ,  $\delta$  ppm )

- 1.23 (9H, s)
- 2.16(3H, s)
- 2.44(3H, B)
- 3.46(2H, br)
- 4.09(3H, s)
- 4.97 (1H, d)
- 5.07(2H, s)
- $5.5 \sim 6.0 (3 H, m)$
- 7.2 ~ 7.9 (5 H, m)



### 奥施例3

実施例1の方法で調整した4-パラトルエン スルホニルオキシー3-オキソー2-(シン) キシイミノ酪酸クロリドの塩化メチレン 10mを液を、1-アミノセフアロスポラン酸 380 吸、ビストリメチルアセトアミド、1 8を酢酸 エチル5 mlにとかした液に -5℃ で簡加する。 氷冷下更に1時間攪拌後 反応液に酢酸エテル 50 mlを加えた後、減圧で約半分迄濃縮する。 残液を水洗し、更に食塩水で洗浄し、硫酸マグ ネシウムで乾燥後濃縮する。析出物にエーテル を加えて沪取すると、7-(4-パラトルエン) スルホニルオキシー3ーオキソー2ー(シン) メトキシイミノプチリルアミノ)セフアロスポ ラン酸が420 吸得られた。

NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ ppm

- 2.00(3H, s)
- 2.49 (3 H , s)
- 3.55(2H, brs)
- 4.15 (3H, s)





### 実施例 4

実施例3の方法に従つて7-アミノセフアロスポラン酸380 mgの代りに7-アミノー3-セフエムー4-カルボン酸350 mgを用いて反応させると、7-(4-パラトルエンスルホニルオキシー3-オキソー2-(シン)メトキシイミノプチリルアミノ)-3-セフエムー4-カルボン酸を得た。収量360 mg

NMR (DMSO- $d_6$ )  $\delta$ ppm

- 2.42(3H, s)
- 3.51(2H, d)
- 4.12(3H, s)
- 4.99(1H, d)
- 5.10(2H, s)
- 5.60(1H, d.d)

1999

6.51(1H, s)

7.1 ~ 8.0 (4 H, brs)

## 実施例 5

7 - アミノー 3 - メトキシメチルー 3 - セフ エム・4-カルボン酸 ペンズヒドリルエステ ル360 购とジェチルアニリン300 吸を塩化メチ レン 5 配にとかした液に、実施例1の方法で調 整した 4 - パラトルエンスルホニルオキシー 3 - オキソー 2 - (シン) - メトキシイミノ酪酸 クロリドの塩化メチレン10㎡溶液を -5℃ で 滴加する。氷冷下30分攪拌後、反応液を希塩 酸、食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥後、 溶媒を留去し、残留物をシリカゲルカラムクロ マトで精製すると、7-(4-パラトルエンス ルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン)メ トキシイミノブチリルアミノ)-3-メトキシ メチルー3ーセフエムー4ーカルボン酸 ベン ズヒドリルエステルが微黄色粉末として得られ た。収量 420 mg

NMR (CDC $\ell_3$ ,  $\delta$ ppm)

- 2.43(3H, s)
- 3.30 (3H, s)
- 3.53 (2 H, s)
- 4.08(3H, s)
- 4.29(2H, q)
- 5.00(1H, d)
- 5.09(2H, s)
- 5.65(1H, d.d)
  - 6.90(1H, s)
  - 7.2 ~ 7.8 (14H, brs)

#### 寒施例6

| | | | |

ネシウムで乾燥後濃縮すると淡褐色泡状物が得られる。これをシリカゲルカラムクロマトで分離精製すると、7-[2-(2-アミノチアゾールーイーイル)-2-(シン)-メトキシィニノアセトアミド]-3-メトキシメチルー3-セフエムー4ーカルボン酸ピバロイルオキシメチルエステルが無色泡状物として392 写得られた。

NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta$  ppm :

- 1.22 (9H,s,tert-プチル)
- 3.30 (3 H<sub>2</sub>, s , 3位-0 CH<sub>3</sub> )
- 3.53(2H, s,2位 $-CH_2$ )
- 4.00(3 H, s,  $N-OCH_2$ )
- 4.30(2H,s,3位-CH2-)
- 5.05(1H,d,J=5.0,6位-H)
- 5.70~6.30(5H,m,7位-Hと側鎖-NH2と エステルの-0CH2O-)
- 6.63(1日,8,アミノチアゾール環5位-旦)
- 8.27(1 H, d, J=90,7位-NH)

寒施例7



実施例 6 の方法に従つて 7 - (4 - パラトル エンスルホニルオキシー 3 - オキソー2 - (シン) メトキシイミノブチリルアミノ) - 3 - メトキシイミノブチリルアミノ) - 3 - メトキシメチルエステル 490 脳 らい 7 - 「2 - (2 - アミノチアゾールー4 - イル) - 2 - (シン) メトキシイミノアセトアミドコー3 - メトキシメチルー3 - セフエムー4 - カルボン酸 プロピオニルオキシメチルエステル 370 脳を得た。

N M R (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm

- 1.17(3H; t)
- 2.41(2H, q)
- 3.28(3H, s)
- 3.51(2H, q)
- 4.02(3H, s)
- 4.27(2H, s)
- 5.08(1H, d)
- 5. 6  $\sim$  6. 2 ( 5  $_{\rm H}$  ,  $_{\rm m}$  )
- 6.67(1H, s)

8.10(1H, d)

実施例8

実施例6と同様の反応で以下の化合物を得た。

A) 1-[2-(12-アミノチアゾール-4-

イル) - 2 - メトキシイミノアセトアミド]

- 3 - メトキシメチル - 3 - セフエム - 4 -

カルボン酸 1-エトキシカルボニルオキシ

エチルエステル

NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta$  ppm

1.30 (3H, t)

1.61(3H, d)

3.32(3H, s)

3.57(2H, s)

4.03(3H, s)

4.30 (2H, s)

14.21(2H, q)

5.10(1H, d)

5.  $6 \sim 6.2 (3 \text{ H}, \text{m})$ 

670(1H,s)

6.92(1H, q)



# 8.20(!H, d)

B) 7-(2-(2-アミノチアゾールー4ー イル)-2-メトキシイミノアセトアミドコ -3-メトキシメテルー3-セフェムーは-カルボン酸 イソブチリルオキシメテルエス テル

NMR (CDC23) ôppm

1.20(6H, d)

2.65 (1H, septet)

3.21 (3 H , s)

3.40(2H, q)

4.01(3H, s)

4.16(2H, B)

5.05(1H, d)

5. 6 ~ 6. 2 (5 H, m)

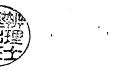
6.65 (1H, s)

8.06(1H, d)

o) 7 - [2 - (2 - アミノチアソールー - -

イル)-2-メトキシイミノアセトアミド]
-3-エトキシメチル-3-セフエム-4-カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステル
NMR (CD Cl<sub>3</sub>) δppm

- 1.19(3H, t)
- 1.24(9H, s)
- 3.49(2H, q)
- 3.58(2H, s)
- 4.06(3H, s)
- 4.37 (2H, s)
- 5.07(1H, d)
- 5.57(2H, s)
- 5.88(2H, s)
- 6.04(1H, d.d)
- 6.76 (1H, s)
- 7.90(1H, d)
- D) 1-[2-(2-アミノチアゾールー4-イル)-2-エトキシイミノアセトアミド]
   -3-メトキシメチル-3-セフェム-4-



カルボン酸 ピバロイルオキシメチルエステ ル

NMR (CDCl<sub>3</sub>) Sppm

1.22(9H, s)

1.31(3H, t)

3.30 (3 H, s)

3.53(2H, s)

4.28(2H, s)

4.38(2H, q)

5.01(1H, d)

5. 7 ~ 6. 2 (5 H , m)

6.71(1H, s)

8.28(1H, d)

#### 寒施例9

7 - (4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - メトキシイミノプチリルアミノ) - 3 - (1 - メチルー1 日- テトラゾールー5 - イル) チオメチルー3 - セフェムー4 ーカルボン酸 350 写をジメチルアセトアミド 5 ml に溶かし、チオ尿素 100 写を加えて室温で4時



間攪拌する。反応液にエーテル50mlを加え、
析出した不容物を分離し、5%重炭酸ナトリウム水溶液少量にとかし、アンバーライト XAD-2を用いたカラムクロマトグラフィーで精製すると、7-(2-(2-アミノチアゾールー4-イル)-2-(シン)-メトキシイミノアセトアミト)-3-(1-メチルー1H-テトラブールー5-イル)チオメチルー3-セフエムー4-カルボン酸ナトリウムを無色粉末として得る。収量 160 mg

核磁気共鳴 スペクトル (D<sub>2</sub>O) δ ppm

3.59(2H, q)

3.93 (3H, s)

3.99(3H, s)

4.10(2H, q)

5.11(1H, d)

5.72(1H, d)

6.95(1H, s)

実施例10

実施例9と同様に反応させて7- ( 4 - パラ



トルエンスルホニルオキシイミノブチリルアミノ)セフアロスポラン酸 300 mgから7-〔2-(2-アミノチアゾールー4-イル)-2-メトキシイミノアセトアミド〕セフアロスポラン 酸ナトリウム 140 mg を得た。

核磁気共鳴スペクトル (D<sub>2</sub>O) δ ppm

- 2.10(3H, s)
- 3.53(2H, q)
- 3.98(3H, s)
- 4.75(2H, q)
- 5.21(1H, d)
- 5.81(1H, d)
- 7.00(1H, s)

#### **寒施例11**

7 - ( 4 - パラトルエンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - メトキシイミノプチリルアミノ) - 3 - セフエムー4 - カルボン酸 600 啊、チオ尿素 200 啊、酢酸ナトリウム 150 啊、メタノール5 配の混合物を室温で5 時間攪拌する。反応液にジイソプロピルエーテル2 0 配を加え

理

沈澱を沪取、エーテルで洗浄すると、7-[2
-(2-アミノチアゾールー4-イル)-2メトキシイミノアセトアミド]-3-セフエム
-4-カルボン酸(シン異性体)400 mgを得た。
核磁気共鳴スペクトル (D<sub>2</sub>O) δppm

3.60(2H, m)

3.98 (3H, s)

5.16(1H, d)

5.80(1H, a)

6.30 (1H, t)

6.98(1H, s)

### **寒施例12**

実施例11と同じように反応させて7-(4 -パラトルエンスルホニルオキシー3-オキソ -2-メトキシイミノブチリルアミノ)-3-メトキシメチルー3-セフエムー4-カルボン 酸 650 Ppから7-〔2-アミノチアソールー4-イル)-2-メトキシイミノアセトア ミド]-3-メトキシメチルー3-セフエムー 4-カルボン酸 360 Ppが得られた。本品をメタ 野型

ノール 3 ml に加え、2 ー エチルヘキサン酸ナトリウムの2 M 濃度酢酸エチル溶液 1 ml を加えると溶液となる。減圧で溶媒を一部留去し析出した結晶を酢酸エチルを加えて沪取、酢酸エチルで洗浄すると上記カルボン酸のナトリウム塩が得られた。収量 350 mg

NMR  $\delta$  (DMSO-D<sub>2</sub>O) ppm

- 3.18(3H, s)
- 3.34(2H, br)
- 3.87 (3 H, s)
- 4.25(2H, s)
- 5.00(1H, a)
- 5.59(1H, d.d)
- 6.74(1H, s)
- 7.26(2H, br)
- 9.52(1H, d)

#### **実施例13**

実施例11と同じ操作で、対応する化合物(I)とチオ尿素から以下の化合物を得た。

A) 7-[2-(2-アミノチアゾール-4-



- 3.63(2H, s)
- 3.93 (3H, s)
- 4.12(2H, q)
- 5.13(1H, d)
  - 5.79(1H, q)
  - 6.73(1H, B)
- .7.21(2H, s)
  - 9.59(1H, d)
- B) 7-[2-(2-アミノチアゾールー4ーイル)-2-メトキシイミノアセトアミド]
   -3-(2-メチル-5-オキソー6-ヒドロキシー2,5-ジヒドロー1,2,4-トリアジ

ンー3ーイル)チオメチルー3-セフェム -

4 - カルボン酸

NMR (DMSO- $d_{\delta}$ )  $\delta$  ppm

3.58(2H, br)

3.61(3H, s)

3.91(3H, s)

4.18(2H, q)

5.12(1H, d)

5.77(1H, d.d)

6.88(1H, s)

7.21(2H, s)

9.53(1H, d)

特許出願人三共株式会社代理人弁理士樫出 庄 治

#### 手続補正書(自発)

昭和56年75月3日

特許庁長官 島田春樹 殿

1. 事件の表示

昭和56年特許願第55231号

2. 発明の名称

セフアロスポリン誘導体およびその製造法

3. 補正をする者

事件との関件 特許出願人

住所 〒103 東京都中央区日本橋本町3丁目1番地の6

名 称

(185) 三共株式会社

代表者 取締役社長 河村喜典

4. 代 理 人

居所 〒140 東京都品川区広町1丁目2番58号 三共株式会社内 電話 492-3131

氏名

弁理士 (6007)

樫出油

5. 補正により増加する発明の数

6. 補正の対象 明細書の特許請求

詳細な説明の欄

7.補正の内容 別紙の通り

**少範囲庁欄及び発明の** 56.7

# Best Available Copy 出理

- 1. 明細魯の特許請求の範囲を下記のように訂正する。
  - 「(1) 式

「式中、R1は置換基を有していてもよいフェール基または低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、R3は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、水酸基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、水水素原子、水水素原子、水酸基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、水水素、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、置換されていてもよいカルボキシル基を示す。」を、COOR4はエステル化されていてもよいカルボキシル基を示す。」で表わされるセフアロスポリン誘導体。

(2) 式



「式中、R<sub>1</sub>は置換基を有していてもよいフェニル基または低級アルキル基を、R<sub>2</sub>は低級アルキル基を、R<sub>2</sub>は低級アルキル基を示す。」で表わされるアルコキシイミノ酪酸誘導体。

#### (3) 式

「式中、R1は置換基を有していてもよいフェニル基または低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、 R2は低級アルキル基を示す。」で表わされるアルコキシイミノ酪酸またはそのカルボキシル基における反応性誘導体と式

〔式中、R3は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、または式-CH<sub>2</sub>R<sub>5</sub> 〔式中、R5は水素原子、水酸基、低級アル

松野理

コキシ基、ヘロゲン原子、アジド基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、置換されていてもよい複素環チオ基を示す。)を、COOR4はエステル化されていてもよいカルボキシル基を示す。〕で表わされるアーアミノセフアロスポリン誘導体とを反応させることを特徴とする式

「式中、R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub> および COOR<sub>4</sub> は前述したものと同意義を示す。」で表わされるセフアロスポリン誘導体の製造法。

#### (4) 式

【式中、 R1は置換基を有していてもよいフ

エニル基または低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、R3は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基、水酸基、大で、R5は水素原子、水酸基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、水酸基、水で、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、 置換されていてもよい複素環チれていてもよいで、 COOR4 はエステル化こであるでもよいカルボキシル基を示す。 )を、COOR4 はエステルで、これる化合物とチオ尿素とを反応させることを特徴とする式

「式中、R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>および COOR<sub>4</sub> は前述したものと同意義を示す。」で表わされるセファロスポリン誘導体の製造法。

(5) 式



# R<sub>1</sub>SO<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>COC-COOH N OR<sub>2</sub>

「式中、R1は置換基を有していてもよいフェニル基または低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を、R2は低級アルキル基を示す。」で表わされるアルコキシイミノ酪酸またはそのカルポキシル基における反応性誘導体と式

「式中、R3は水素原子、ハロゲン原子、水酸基、低級アルコキシ基 または式-CH2R5 (式中、R5は水素原子、水酸基、低級アルコキシ基、ハロゲン原子、アシド基、アシルオキシ基、カルペモイルオキシ基、置換されていてもよい複素環チオ基を示す。) を、COOR4 はエステル化されていてもよいカルボキシル基を示す。]で表わされる7

は記述

- アミノセフアロスポリン誘導体とを反応させて / 式

「式中、R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>および COOR<sub>4</sub> は前述したものと同意義を示す。」で表わされる化合物を製造し、該化合物とチオ尿素とを反応させることを特徴とする式

「式中、R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>および COOR<sub>4</sub> は前述したものと同意義を示す。」で表わされるセファロスポリン誘導体の製造法。」

- 2. 同第18頁11行目の
  - 「(8) 7-(4-フエニルスルホニルオキシー」を
  - 「(8) 7-(4-ペンゼンスルホニルオキシー」と 訂正する。



3. 同第20頁3乃至4行目の

「3 - セフエム - 4 - カルポン酸ペンジルエステル」の後に下記の語句を挿入する。

「(ii) 7-(4-エタンスルホニルオキシ-3-オ キソ-2-メトキシイミノアチリルアミノ)-3-メトキシメチル-3-セフエム-4-カ ルボン酸ピパロイルオキシメチルエステル

(6) 7-(4-ベンゼンスルホニルオキシ-3-オキソ-2-メトキシイミノブチリルアミノ)
 -3-メトキシメチル-3-セフエム-4-カルポン酸 ピパロイルオキシメチルエステル」

4. 同第35頁13行目の

「 4.00 ( 3 H , s , N-OCH<sub>2</sub> ) 」を

「4.00(3H,s,N-OCH<sub>3</sub>)」と訂正する。

5. 同第40頁8乃至9行目の

[ 4.28(2H,s)

4.38(2H,q)]&

 $\Gamma$  4.28 (2H, q)

4.30(2H,s)」と訂正する。

6. 同第40頁12乃至13行目の

THE PROPERTY OF THE PROPERTY O

Γ 6.71 (1H, s)

8.28(1H,d)」を

[ 6.76 (1H,s)

7.70(1H,d)」と訂正する。

7. 同第27頁14行目の「参考例4の記載」の 後に下記の語句を挿入する。

「参考例5

4-プロモニ3-オキソ酪酸ターシャリープチルエステル8.25 gとエタンスルホン酸銀
11.3 gを50mlの乾燥アセトニトリルに加え
30分間攪拌還流する。反応液を沪過し沪液を減圧濃縮する。得られた油状物をベンゼンに溶かし、水洗、重ソウ水洗、食塩水洗後無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒を減圧濃縮すると褐色油状物が得られる。油状物をシクロヘキサン・酢酸エチルを展開溶媒とするシリカゲルカラムクロマトで分離精製すると、4-エタンスルホニルオキシー3-オキソ酪酸ターシャリープチルエステルが黄色油状物として7.7 g得られた。

NMR (CDCL<sub>3</sub>) & ppm



1.3 2,~1.6 2 (9 H + 3 H , s + t , tert-Butyl + CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>- )

3.30 (2 H, q, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_3-$ )

 $3.47(2H,s,-CH_2CO_2^+Bu)$ 

 $4.87 (2H, B, -SO_2OCH_2CO-)$ 

#### 参考例 6

4 - エタンスルホニルオキシ-3 - オキソ酪 酸ターシャリープチルエステル 7.7 gを50 ml の酢酸に溶かし、氷冷下 2.2 8 の亜硝酸ナトリ ウムと 0.1 mlの 慶硫酸を加える。 反応液を室温 で40分間攪拌後500mの酢酸エチルを加え、 酢酸エチル溶液を食塩水で洗り。酢酸エチル溶 液を無水硫酸マクネシウムで乾燥後濃縮すると 黄褐色結晶が得られる。結晶をエーテル-石油 エーテルから再結晶すると、無色結晶として4 - エタンスルホニルオ中シー3 - オキソー2 ハイドロオキシイミノ酪酸ターシャリープチル エステルが 5.9 8 得られた。 融点 85~87℃(分解) NMR (  $CDC \ell_5$  )  $\delta$  ppm

1.47 (3 H, t, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_2O-$ )



1.57 (9 H, s, t-Butyl)
3.33 (2 H, q, J = 7.0, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>SO<sub>2</sub>O-)

5.23 (2 H, s,  $-SO_2OCH_2CO-$ )

1 0.5 0 ( 1 H , s , -COCCO- ) N-OH

元素分析值 C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>7</sub>S 計算值:C,40.71; H,5.81;N,4.75;S,10.87,実測值:C,40.29; H,5.73;N,4.61;S,11.17

#### 参考例7

スルホニルオキシ-3-オキソ-2-(シン型) メトキシイミノ酪酸ターシャリーアチルエステ ルが3.139得られた。

NMR (CDCL<sub>5</sub>) & ppm

1.43 (3 H, t, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_2O_-$ )

1.50 (9 H, s, t-Butyl)

3.27 (2 H, q, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_2O-$ )

4.07 (3 H , s , -COCCO-) N-OCH<sub>3</sub>

 $5.18(2H.s.-SO_2OCH_2CO-)$ 

#### 参考例8

参考例5と同様にして4-プロモー3-オキソ酪酸ターシャリープチルエステル5.0 g とベンゼンスルホン酸銀6.5 g から4-ベンゼンスルホニルオキシー3-オキソ酪酸ターシャリープチルエステルが無色針状晶として3.4 g 得られた。融点94~96 C

元素分析值 C<sub>14</sub>H<sub>18</sub>O<sub>6</sub>S 計算值:C,53.50: H,5.78:S,10.20, 実測值:C,53.49;H,5.70; S,10.16



NMR (CDC $\ell_3$ )  $\delta$  ppm

1.43 (9 H, s, t-Buty1)

 $3.43(2H,s,-COCH_2CO-)$ 

 $4.63(2H,s,-so_2OCH_2CO-)$ 

7.40~8.03(5H,m,ペンセン環-<u>H</u>)

#### 参考例9

参考例2 と同様にして4 - ペンゼンスルホニルオキシー3 - オキソ酪酸ターシャリープチルエステル3.4 を亜硝酸ナトリウム900mgから4 - ペンゼンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - ハイドロオキシイミノ酪酸ターシャリープチルエステルが無色針状晶として2.95 g得られた。融点93~95 C(分解)

元素分析值 C<sub>14</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>7</sub>S 計算值: C,49.02; H.5.00;N,4.08;S,9.35, 実測值: C,48.93;

H, 5.06; N, 4.01; S, 9.41

NMR (CDCL<sub>5</sub>) & ppm

1.57 (9 H , s , t-Butyl)

5.07 (2 H, s, -SO<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CO-)

7.40~8.03 (5H,m,ペンセン環 - H)

響響

10.17 (1H, b.s, N-OH)

## 参考例10、

参考例3と同様にして4 - ペンセンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - ハイドロオキシイミノ酪酸ターシャリーアチルエステル2.959と無水炭酸カリウム1.80 みとジメチル硫酸0.8 配から4 - ペンゼンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸ターシャリーアチルエステルが無色油状物として800 mg得られた。

NMR (CDCL<sub>3</sub>) & ppm

1.50 (9 H , s , t-Butyl)

4.0 5 (3 H , B , N-OCH<sub>3</sub>)

 $5.07(2H,s,-SO_2OCH_2CO-)$ 

7.30~8.00(5H,m,ペンセン環- H) 」

8. 同第46頁12行目の「実施例13の記載」 の後に下記の語句を挿入する。

厂 実施例14

4 - エタンスルホニルオキシ-3 - オキソ-2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸ターシャリ



ープチルエステル 1.5 6 8 を 5 ml のトリフルオロ 酢酸に溶かし室温で 7 時間攪拌する。反応液を 1 機 が 4 られる。油 状物 な 1 晩 放 置すると褐色油 状物 が 4 られる。油 状物 で 1 晩 放 置すると結晶となる。結晶を アセト タンスル は 1 を が 2 り 2 一 で 4 ー エタンスルホニルオキシー 3 ー オキソー 2 ー (シン型)メトキシイン 1 酪酸 が 9 9 5 mg 4 られた。融点 85.5~89 ℃ NMR (重アセトン) δ ppm

1.40 (3 H, t, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_2O-$ )

3.34 (2 H, q, J = 7.0,  $CH_3CH_2SO_2O-$ )

4.13 (3 H, s, -COC-CO-) N-OCH<sub>3</sub>

 $5.33(2H,s,-SO_2OCH_2CO-)$ 

1 1.1 0 ( 1 H , b, s, -CO<sub>2</sub>H )

元素分析值

計算值: C。33.23; H, 4.38; N, 5.54; S, 12.67

実測値:C,33.16;H,4.29;N,5.49;S,12.67



4 - エタンスルホニルオキシ 2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸 4 8 0 mgを 塩化メチレン20mに溶かし-5℃に冷やし 0.263mlのトリエチルアミンと 0.2 2 ml のオキ ザリルクロリドと1滴のシメチルホルムアミド を加え-5℃で20分間攪拌する。溶媒を留去 すると、4-エタンスルホニルオキシー3-オ キソー2-(シン型)メトキシイミノ酪酸クロ リドを得る。一方7-アミノ-3-メトキシメ チルー3-セフエム-4-カルポン酸ピパロイ ルオキシメチルエステル・ペラトルエンスルホ ン酸塩690gを20 配の塩化メチレンに溶か し-5 ℃で 0.5 1 配の シエチルアニリンを加え 更に上記酸クロリドを10㎖の塩化メチレンに 溶解した液を加える。-5℃で10分間攪拌し た後溶媒を濃縮する。得られた残渣を酢酸エチ ルに溶かし希塩酸水、水で洗り。硫酸マグネシ ウムで乾燥後濃縮すると褐色泡状物が得られる。 これをシクロヘキサン-酢酸エチルを展開溶媒



とするシリカゲルカラムクロマトで分離精製すると、無色泡状物として7-(4-エタンスルホールオキシー3-オキソー2-(シン型)メトキシイミノアチリルアミノ)-3-メトキシメチルー3-セフエム-4-カルポン酸ピバロイルオキシメチルエステルが632 写得られた。

NMR (CDCL<sub>3</sub>) & ppm

1.43 (3 H, t, 
$$J = 7.0$$
,  $CH_3CH_2SO_2O_7$ )

3.27 (2 H, q, 
$$J = 7.0$$
,  $CH_3CH_2SO_2O-$ )

$$5.27(2H,s,-SO_2OCH_2CO-)$$



**寒施例16** 

スルホニルオキシー (シン型) - メトキシメチル-3-セフエム カルポン酸ピペロイルオキシメチルエス テル632 脚を8 配のエタノールに溶かし91 rng のチオ尿累と1 4 6 mg の酢酸ナトリウムを加 え、 更 に 3 ml の 水 を 少 量 ず つ 加 え 、 室 温 で 5 時 間30分攪拌する。エタノールを留去し残渣を 酢酸エチルに溶解し食塩水で洗り。硫酸マケネ シウムで乾燥後濃縮すると褐色泡状物が得られ これをシリカケルカラムクで得られた化合物 製すると、実施例6と同一物の7-[ 2 - メトキシイミノアセトアミド〕 シメチル・3-セフエム-4・カルポン酸 ピパロイルオキシメチルエステルが無色泡状物 として440四得られた。 実施例1

実施例14と同様にして4-ペンセンスルホ





ニル キシー3-オキソー2ー(シン型)メトキシイミノ酪酸ターシャリープチルエステル 800mとトリフルオロ酢酸5mlから、4-ベン センスルホニルオギシー3-オキソー2ー(シン型)メトキシイミノ酪酸が結晶として600 my得られた。

NMR (重アセトン) 8 ppm

 $4.06(3H,s,N-OCH_3)$ 

 $\sim 5.17 (2 H, s. -SO_2 - O - CH_2 CO -)$ 

7.37~8.03(5H.m.ペンセン環-<u>H</u>)

 $1\ 0.3\ 3\ (\ 1\ H\ ,\ s\ ,\ -CO_2H\ )$ 

実施例18

実施例1と同様にして4 - ベンゼンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノ酪酸350mgと7 - Tミノー3 - メトキシメチルー3 - セフエムー4 - カルボン酸ペロイルオキシメチルエステル・パラトルエンスルホン酸塩530mgとから、7 - (4 - ベンセンスルホニルオキシー3 - オキソー2 - (シン型)メトキシイミノブチリルアミノ)-3-

想建

( 5

メトキシメチル-3-セフェム-4-カルボン酸ピパロイルオキシメチルエステルが淡黄色泡状物として510%得られた。

NMR (CDCL<sub>5</sub>) & ppm

1.22 (9 H, s, t-Butyl)

3.30 (3H, s, 3位-OCH<sub>3</sub>)

3.52(2H, b.s.2位-CH<sub>2</sub>-)

4.10 (3H, 8, N-OCH<sub>3</sub>)

4.27(2H, s, 3位-CH<sub>2</sub>-)

4.98(1H,d,J=5.0,6位-<u>H</u>)

5.08(2H, s, -SO<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CO-)

5.60~5.90(3H,m,7位-<u>H</u>とエステルの

-OCH<sub>2</sub>O-)

7.40~8.03 (5 H , m , ベンゼン環 - 旦 )

奥施例19

実施例6と同様にして7-(4-ベンセンスルホニルオキシ-3-オキソー2-(シン型)メトキシイミノアチリルアミノ)-3-メトキシメチル-3-セフエム-4-カルポン酸ピバロイルオキシメチルエステル510 啊とチオ尿



素 7 6 明から、 7 - 〔2 - 〔2 - 丁ミノチアゾ ール・4 - イル) - 2 - 〔シン型)メトキシイ ミノアセトアミド] - 3 - メトキシメチル - 3 - セフエム - 4 - カルポン酸 ピパロイルオキシ メチルエステルが360 9 得られた。」

以上